

⑫ 公開特許公報 (A)

昭63-141955

⑬ Int.Cl.¹C 07 C 121/80
A 61 K 7/00
7/42
31/275

識別記号

301

庁内整理番号

7327-4H
7306-4C
6971-4C

⑭ 公開 昭和63年(1988)6月14日

ABE
ACD

※審査請求 未請求 発明の数 8 (全11頁)

⑮ 発明の名称 トリベンジルアミン誘導体

⑯ 特願 昭61-287980

⑰ 出願 昭61(1986)12月3日

⑱ 発明者	白石 忠義	兵庫県高砂市西畠3丁目8番14号
⑲ 発明者	亀山 啓司	兵庫県加古川市平岡町一色西2丁目35番地
⑳ 発明者	堂本 刚史	兵庫県加古川市加古川町平野310-7
㉑ 発明者	嶋田 善夫	兵庫県加古川市加古川町河原321の2
㉒ 発明者	日高 隆義	兵庫県神戸市垂水区本多聞2-21-8
㉓ 発明者	勝見 郁男	兵庫県神戸市垂水区千鳥ヶ丘3-22-31
㉔ 発明者	渡辺 清	兵庫県明石市松ヶ丘5の15の41
㉕ 出願人	鐘淵化学工業株式会社	大阪府大阪市北区中之島3丁目2番4号
㉖ 代理人	弁理士 浅野 真一	

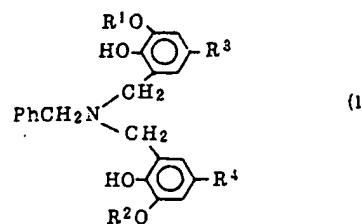
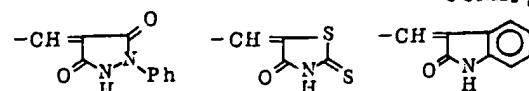
最終頁に続く

明細書

1. 発明の名称 トリベンジルアミン誘導体

2. 特許請求の範囲

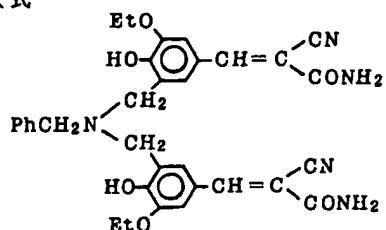
(1) 下記の一般式(1)で表わされるトリベンジルアミン誘導体及びその塩、

(式中、R¹, R²は同一あるいは相異なる水素またはC₁~C₈のアルキル基を表わし、R³,R⁴は同一あるいは相異なる-CH=CN-CO-NH₂-である。または-CH=NHCO-NHCH₂Phで表わされる基を表わす)(2) R¹, R²がともにエチル基である特許請求の範囲第1項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。(3) R³, R⁴がともに-CH=C(CN)-CONH₂である特許請求の範囲第1項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。(4) R³, R⁴がともに-CH=C(=O)-N-Phである特許請求の範囲第1項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。(5) R³, R⁴がともに-CH=C(=S)-N-Phである特許請求の範囲第1項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。(6) R³, R⁴がともに-CH=C(=O)-N-Phである特許請求の範囲第1項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。

請求の範囲第1項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。

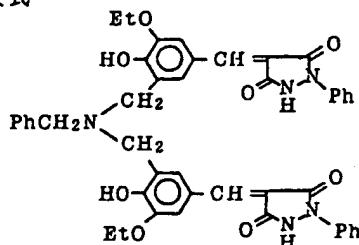
(7) R^3, R^4 がともに $-CH=C(=O)-NHCH_2Ph$ である特許請求の範囲第1項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。

(8) 次式



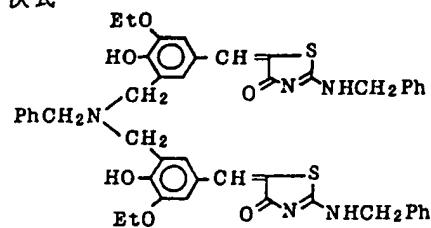
で表わされる特許請求の範囲第1項、第2項または第3項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。

(9) 次式



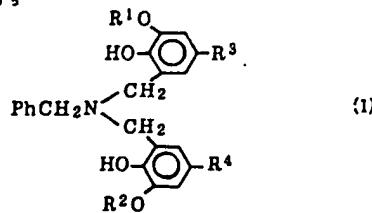
または第6項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。

(10) 次式



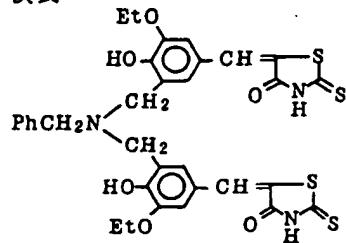
で表わされる特許請求の範囲第1項、第2項または第7項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。

(11) 下記の一般式(1)で表わされるトリベンジルアミン誘導体またはその生理学的に許容される塩を有効成分とするチロシンキナーゼ阻害剤。



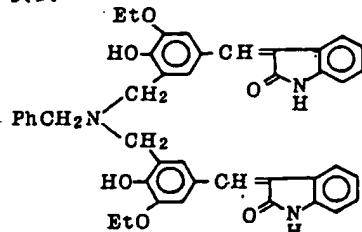
で表わされる特許請求の範囲第1項、第2項または第4項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。

(12) 次式



で表わされる特許請求の範囲第1項、第2項または第5項記載のトリベンジルアミン誘導体およびその塩。

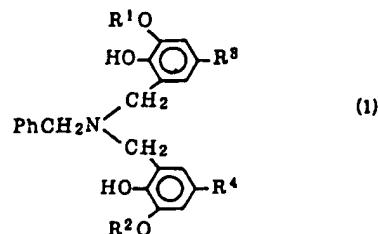
(13) 次式



で表わされる特許請求の範囲第1項、第2項

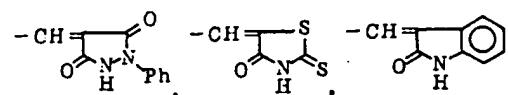
(式中、 R^1, R^2 は同一あるいは相異なる水素または $C_1 \sim C_8$ のアルキル基を表わし、 R^3, R^4 は同一あるいは相異なる $-CH=C(=O)-CN$ 、 $-CH=C(=O)-CONH_2$ 、 $-CH=C(=O)-NHPh$ 、 $-CH=C(=O)-NS(=O)(=O)R$ 、 $-CH=C(=O)-NHCH_2Ph$ または $-CH=C(=O)-NHCH_2Ph$ を表わす)

(14) 下記の一般式(1)で表わされるトリベンジルアミン誘導体またはその塩を有効成分とする紫外線吸収剤。



(式中、 R^1, R^2 は同一あるいは相異なる水素または $C_1 \sim C_8$ のアルキル基を表わし、 R^3, R^4 、 R^5, R^6 は同一あるいは相異なる水素または $C_1 \sim C_8$ のアルキル基を表わす)

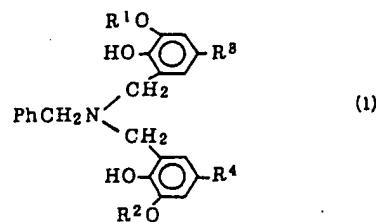
R^4 は同一あるいは相異なる $-\text{CH}=\text{C}\begin{matrix} \text{CN} \\ \diagdown \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$,



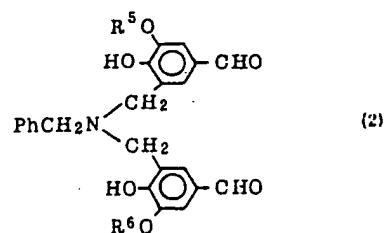
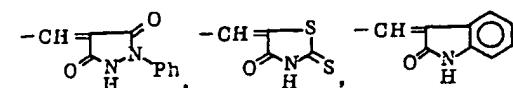
または $-\text{CH}=\text{S}\begin{matrix} \text{NHCH}_2\text{Ph} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix}$ で表わされる基

を表わす)

09 下記の一式(1)で表わされるトリベンジルアミン誘導体またはその生理学的に許容される塩を有効成分とする抗菌剤。

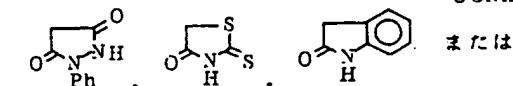


(式中、 R^1 , R^2 は同一あるいは相異なる水素
または $C_1 \sim C_8$ のアルキル基を表わし、 R^8 ,
 R^4 は同一あるいは相異なる $-\text{CH}=\text{C}\begin{matrix} \text{CN} \\ \diagdown \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$,



(式中、 R^5 , R^6 は同一あるいは相異なる水素
または $C_1 \sim C_8$ のアルキル基を表わす)

で表わされるアルデヒドと化合物 $\text{CH}_2\begin{matrix} \text{CN} \\ \diagdown \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$,



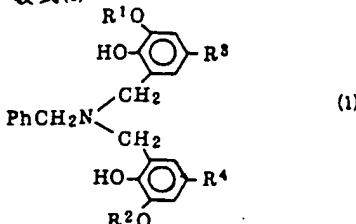
のうち一種の化合物と、
 $-\text{CH}=\text{S}\begin{matrix} \text{NHCH}_2\text{Ph} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix}$

あるいは同時に二種の化合物とを反応させることを特徴とするトリベンジルアミン誘導体の製造方法。

07 一般式(1)

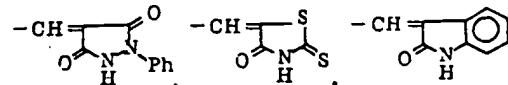
または $-\text{CH}=\text{S}\begin{matrix} \text{NHCH}_2\text{Ph} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix}$ で表わされる基
を表わす)

08 一般式(1)



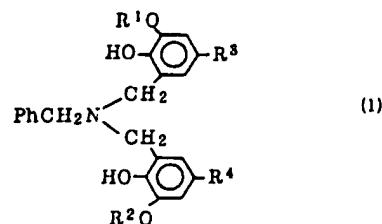
(式中、 R^1 , R^2 は同一あるいは相異なる水素
または $C_1 \sim C_8$ のアルキル基を表わし、 R^8 ,

R^4 は同一あるいは相異なる $-\text{CH}=\text{C}\begin{matrix} \text{CN} \\ \diagdown \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$,



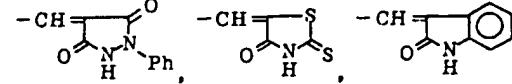
または $-\text{CH}=\text{S}\begin{matrix} \text{NHCH}_2\text{Ph} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix}$ で表わされる基
を表わす)

で表わされる化合物の製造方法であつて、一般式(2)



(式中、 R^1 , R^2 は同一あるいは相異なる水素
または $C_1 \sim C_8$ のアルキル基を表わし、 R^8 ,

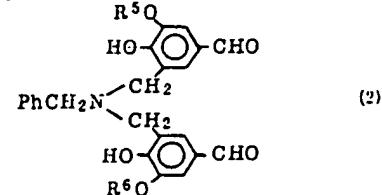
R^4 は同一あるいは相異なる $-\text{CH}=\text{C}\begin{matrix} \text{CN} \\ \diagdown \\ \text{CONH}_2 \end{matrix}$,



または $-\text{CH}=\text{S}\begin{matrix} \text{NHCH}_2\text{Ph} \\ \diagdown \\ \text{O} \end{matrix}$ で表わされる基

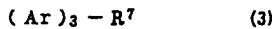
を表わす)

で表わされる化合物の製造方法であつて、一般式(2)

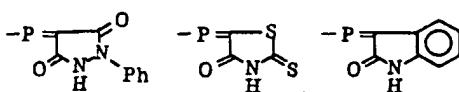


(式中、R⁵, R⁶は同一あるいは相異なる水素またはC₁～C₈のアルキル基を表わす)

で表わされるアルデヒドと一般式(3)



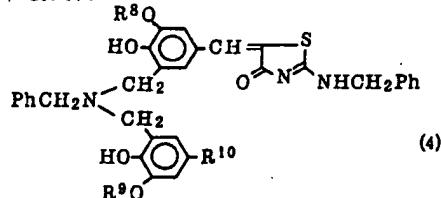
(式中、Arはアリール基、R⁷は-P=C(CN)CONH₂,



または-P=C(S)-NHCH₂Ph で表わされる基を表わす)

で表わされるイリドのうち一種の化合物と、あるいは同時に二種の化合物とを反応させることを特徴とするトリベンジルアミン誘導体の製造方法。

08 一般式(4)



(4)

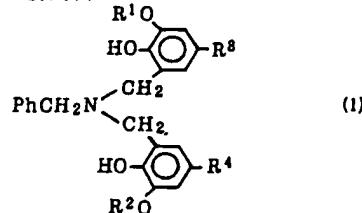
は-CH=C(CN)CONH₂, -CH=C(=O)N-Ph,

-CH=C(S)-, -CH=C(=O)N-Ph, または

-CH=C(S)-NHCH₂Ph で表わされる基を表わす)

で表わされる化合物とベンジルアミンとを反応させることを特徴とするトリベンジルアミン誘導体の製造方法。

09 一般式(1)



(1)

(式中、R¹, R²は同一あるいは相異なる水素またはC₁～C₈のアルキル基を表わし、R³,

R⁴は同一あるいは相異なる-CH=C(CN)CONH₂,

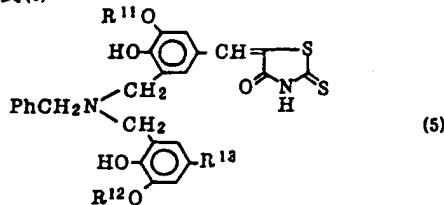
(式中、R⁸, R⁹は同一あるいは相異なる水素またはC₁～C₈のアルキル基を表わし、R¹⁰

は-CH=C(CN)CONH₂, -CH=C(=O)N-Ph,

-CH=C(S)-, -CH=C(=O)N-Ph または

-CH=C(S)-NHCH₂Ph で表わされる基を表わす)

で表わされる化合物の製造方法であつて、一般式(5)



(5)

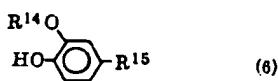
(式中、R¹¹, R¹²は同一あるいは相異なる水素またはC₁～C₈のアルキル基を表わし、R¹³

-CH=C(CN)CONH₂, -CH=C(=O)N-Ph,

-CH=C(S)-, -CH=C(=O)N-Ph, または

-CH=C(S)-NHCH₂Ph で表わされる基を表わす)

で表わされる化合物の製造方法であつて、一般式(6)



(6)

(式中、R¹⁴はC₁～C₈のアルキル基を表わし、

R¹⁵は

-CH=C(CN)CONH₂, -CH=C(=O)N-Ph,

-CH=C(S)-, -CH=C(=O)N-Ph, または

-CH=C(S)-NHCH₂Ph で表わされる基を表わす)

で表わされる化合物とベンジルアミンとホルムアルデヒドとを反応させることを特徴とす

るトリベンジルアミン誘導体の製造方法。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明はチロシンキナーゼ阻害作用、紫外線吸収作用、及び抗菌作用を有し、また多くの有機化合物の中間体として有用なトリベンジルアミン誘導体及びその塩、その製造方法、並びにこれを有効成分とするチロシンキナーゼ阻害剤、紫外線吸収剤並びに抗菌剤に関するものである。

(従来の技術)

本発明による化合物は文献未記載の新規化合物であり、本発明者らにより初めて合成されたものである。

(発明が解決しようとする問題点)

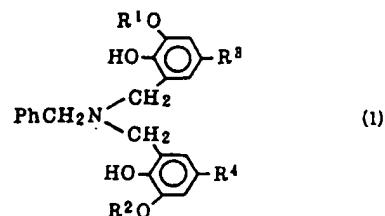
本発明者らは、本発明に係る新規トリベンジルアミン誘導体が多くの中間体として有用であり、かつそれ自体チロシンキナーゼ阻害作用、紫外線吸収作用及び抗菌作用を有することを見出し、本発明を完成した。

(問題点を解決するための手段及び作用効果)

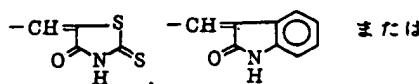
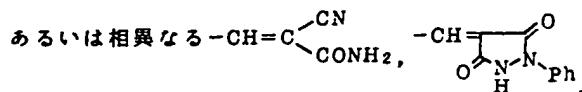
と塩基あるいは酸から造塩可能な任意のものが対象となる。具体的には、塩基との塩として、例えば(1)金属塩、特にアルカリ金属、アルカリ土類金属、アルミニウムとの塩、(2)アンモニウム塩、(3)アミン塩、特にメチルアミン、エチルアミン、ジエチルアミン、トリエチルアミン、ピロリジン、ピペリジン、モルホリン、ヘキサメチレンイミン、アニリン、ピリジン等との塩があり、酸との塩として、(1)無機塩、特に塩酸、硫酸、リン酸、硝酸、炭酸等との塩、(2)有機酸、特にギ酸、酢酸、プロピオン酸、コハク酸、シユウ酸、酒石酸、マレイシ酸、乳酸、安息香酸、アントラニル酸、サリチル酸等のカルボン酸、p-トルエンスルホン酸、メタンスルホン酸等のスルホン酸、グリシン、メチオニン、リジン等のアミノ酸等との塩がある。これらの塩をチロシンキナーゼ阻害剤、紫外線吸収剤、抗菌剤として使用する場合には生理的に許容されるものを選ぶべきである。

本発明に係る化合物の代表例をあげれば表1のようになる。

本発明に係る新規化合物は、下記の一般式(1)で表わされる。



(式中、R¹、R²は同一あるいは相異なる水素またはC₁～C₈のアルキル基を表わし、R³、R⁴は同一



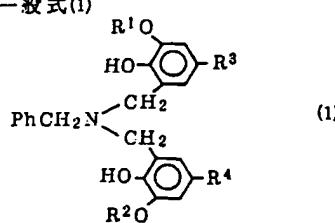
(で表わされる基を表わす)

本発明に係る一般式(1)で表わされる化合物は、塩基あるいは酸と塩を形成することが可能であり、本発明による化合物の塩としては本発明の化合物

化合物 No.	R ¹	R ²	R ³	R ⁴	分子式 (分子量)	融点 (°C)	元素分析					
							O		H		N	
							実験値	理論値	実験値	理論値	実験値	理論値
1	C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	-CH=CN CONH ₂	-CH=CN CONH ₂	C ₂₂ H ₃₃ N ₅ O ₆ (595.68)	167~169	66.28	66.54	5.41	5.58	11.39	11.76
2	C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	-CH=O N-N-Ph	-CH=O N-H-Ph	C ₄₅ H ₄₁ N ₅ O ₈ (779.85)	165~167	69.52	69.31	5.43	5.30	9.12	8.98
3	C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	-CH=S O-N-S	-CH=S O-N-S	C ₂₂ H ₂₁ N ₃ O ₆ S ₄ (693.88)	161~163	57.84	57.12	4.39	4.50	5.83	6.06
4	C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	-CH=O N-Ph	-CH=O N-Ph	C ₄₂ H ₂₉ N ₃ O ₆ (694.80)	138~141	74.48	74.89	5.71	5.66	6.27	6.05
5	C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	-CH=S O-N-CH ₂ Ph	-CH=S O-N-CH ₂ Ph	C ₄₇ H ₄₅ N ₅ O ₆ S ₂ (840.03)	178~180	67.03	67.20	5.53	5.40	8.66	8.38

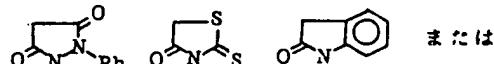
本発明の一式式(1)で表わされる化合物を合成する方法には次の様なものが挙げられる。例えば

(1) 一式式(1)



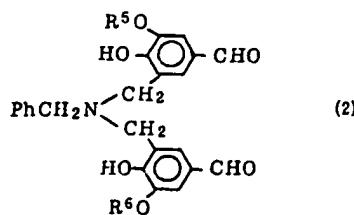
(式中、R⁵, R⁶は同一あるいは相異なる水素またはC₁~C₈のアルキル基を表わす)

で表わされるアルデヒドと化合物CH₂CN
CONH₂,



または
うち一種の化合物と、ある

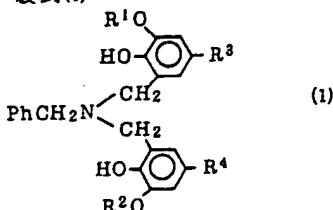
(式中、R¹, R², R³, R⁴は前記に同じ)で表わされる化合物は、H. Zimmer らの方法〔ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー (J. Org. Chem.), 24, 23 (1959); ジャーナル・オブ・ヘテロサイクリック・ケミストリー (J. Het. Chem.), 3, 171 (1965)〕等に従つて、一式式(2)



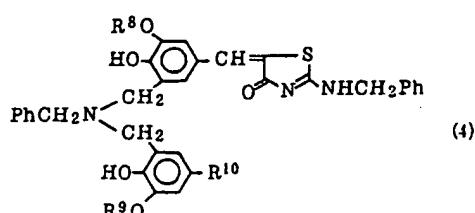
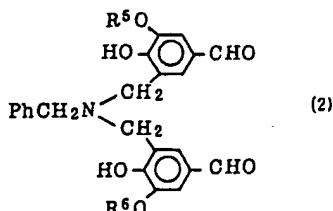
いは同時に二種の化合物とを無触媒下に、或は酸または塩基を触媒として縮合することにより合成することができる。触媒として用いる酸としては、硫酸、ベンゼンスルホン酸、p-トルエンスルホン酸等のプロトン酸、三フツ化ホウ素等のルイス酸を挙げることができる。触媒として用いることができる塩基としては、アンモニア、ビペリジン、ピロリジン、ジエチルアミン、トリエチルアミン、モノエタノールアミン、モルホリン、ピリジン、アニリン、1,3-ジアザビシクロ[3.4.0]ウンデカ-7-エン等の有機塩基；酢酸アンモニウム、酢酸ビペリジニウム等の有機酸アミン塩；酢酸ナ

トリウム、酢酸カリウム等の有機酸アルカリ金属塩；水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等のアルカリ金属水酸化物；リチウムジイソプロピルアミド等のアルカリ金属アミド；ナトリウムメチラート、ナトリウムエチラート等のアルカリ金属アルコラート；水素化ナトリウム、水素化カリウム等のアルカリ金属水素化物が挙げられる。

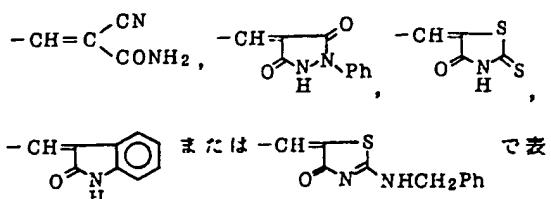
(2) 一般式(1)



(R¹, R², R³, R⁴は前記に同じ)で表わされる化合物は、一般式(2)



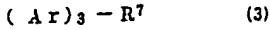
(式中、R⁸, R⁹は同一あるいは相異なる水素またはC₁～C₈のアルキル基を表わし、R¹⁰は



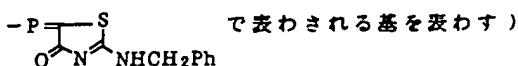
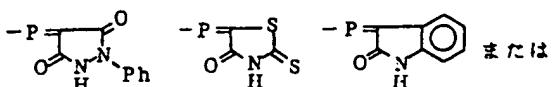
で表わされる化合物は、前項(1)、(2)等の方法により得られた一般式(5)

(R⁵, R⁶は前記に同じ)

で表わされるアルデヒドと一般式(3)



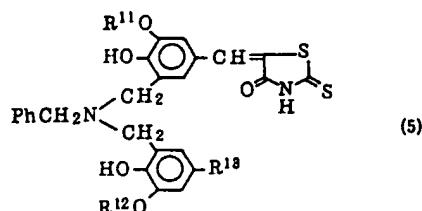
(式中、Arはアリール基、R⁷は-P=C(CN)CONH₂,



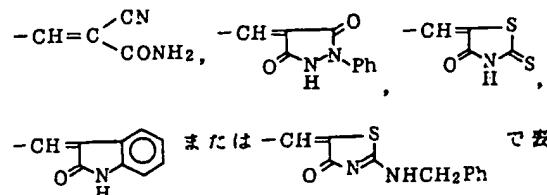
で表わされるイリドのうち一種の化合物と、あるいは同時に二種の化合物とを反応させることにより合成することができる。本合成法は、いわゆるウイツティヒ反応を用いるものであるが、上記アルデヒドと反応させるイリドとしては上記の一般式(3)で表わされる化合物以外にトリアルキルホスフィン、トリアリールアルシンから誘導されるイリドも同様用いる事ができる。

(3) 一般式(1)で表わされる化合物のうち、一般式

(4)

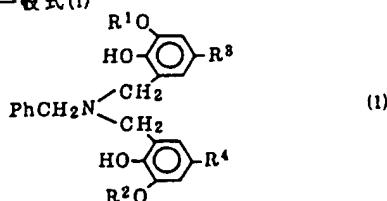


(式中、R¹¹, R¹²は同一あるいは相異なる水素またはC₁～C₈のアルキル基を表わし、R¹³は

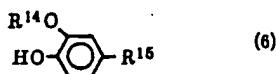


で表わされる化合物とベンジルアミンとを反応させることにより合成する事ができる。

(4) 一般式(1)



(R¹, R², R³, R⁴は前記に同じ)で表わされる化合物は、一般式(6)



(式中、R¹⁴はC₁～C₈のアルキル基を表わし、R¹⁶は-CH=C(CN)₂CONH₂、-CH=CN₂CONH₂、-CH=CN₂CONH₂Ph、-CH=CN₂CONH₂S、-CH=CN₂CONH₂Phまたは-CH=CN₂CONH₂Phで表わされる基を表わす)

で表わされる化合物とベンジルアミンとホルムアルデヒドとを反応させる事により合成する事ができる。本合成法は、いわゆるマンニツヒ反応を用いるものであるが、ホルムアルデヒドとしてはホルマリン溶液、パラホルムアルデヒド等が挙げられる。

本発明に係る前記一般式(1)で表わされるトリベンジルアミン誘導体及びその塩はチロシンキナーゼ阻害作用を有する。

胞増殖因子受容体チロシンキナーゼ複合体を含有する膜標品(以下、膜標品と略記する)を得た。この膜標品を可溶化することなく以下の測定に用いた。

N-2-ハイドロキシエチルビペラジノ-N'-2-エタンスルホン酸緩衝液(20 mM, pH 7.4)、MnCl₂(1 mM)、牛血清アルブミン(7.5 μg)、膜標品(蛋白として10 μg)にジメチルスルホキシドに溶解した試料を加え、0°Cで5分間インキュベーション後、上皮細胞増殖因子(以下、EGFと略記する)(100 ng)を加え、0°Cで15分間インキュベーションした。次いで[γ-³²P]ATP(3000 Ci/mmol, 0.1 μCi)を添加し、最終70 μlとし、更に0°Cで15分間インキュベーション後、反応液50 μlをワットマン3MM汎紙に染みこませた後、直ちに10%トリクロロ酢酸-10 mMピロリン酸ナトリウム水溶液で反応を停止した。汎紙を同液で充分に洗浄し、次いでエタノールで洗浄後、乾燥し、液体シンチレーション・カウンターを用いて

ゼ阻害剤、紫外線吸収剤並びに抗菌剤として有効である。

チロシンキナーゼ阻害活性より抗喘息剤、抗炎症剤、制癌剤、発癌防止剤、癌転移防止剤、神經用剤等としての用途が期待できる。

本発明の化合物によるチロシンキナーゼ阻害作用は、G. Carpenter もしくは S. Cohen らのチロシンキナーゼ活性測定法(ザ・ジャーナル・オブ・バイオロジカル・ケミストリー(J. Biol. Chem.), 254, 4884(1979); ザ・ジャーナル・オブ・バイオロジカル・ケミストリー(J. Biol. Chem.), 257, 1529(1982))を参考として測定した。

ヒト癌細胞由来樹立株A-431を牛胎児血清10%ストレプトマイシン(50 μg/ml)、ペニシリンG(50国際単位/ml)及びカナマイシン(50 μg/ml)を含有するダルベッコ変法イーグル培地(日本製葉株)中、37°Cで5%CO₂条件下で培養した。得られた細胞を上記のコードンもしくはグラハムらの方法に準じて処理し、上皮細

汎紙に残存する放射能を測定し、この値をAとした。同時に对照として、EGFを添加しない反応、試料を添加しない反応、及びEGFと試料とを添加しない反応を行い、同様の測定を行い、各B, C, 及びDとした。

チロシンキナーゼ阻害率は、下記の式により求めた。

$$\text{阻害率}(\%) = \frac{(C-D)-(A-B)}{C-D} \times 100$$

表2に本発明に係る化合物のチロシンキナーゼ阻害作用を示す。この結果から、本発明による化合物はチロシンキナーゼを強く阻害することが分る。なお化合物番号は表1の化合物番号に対応したものである。

表 2

化合物	濃度(μM)	阻害率(%)
1	1	100
2	1	74
3	1	25
4	1	81
5	1	100

又、本発明化合物は紫外線吸収作用を有するが、この作用により生体における日光紅斑（一般には日焼けと称される）の防止、有機高分子材料（例えばプラスチック、ゴム、塗料等）等の紫外線による劣化防止、あるいは写真画像の紫外線による変褪色防止等を目的とした紫外線吸収剤としての用途が期待される。

本発明の化合物の紫外線吸収スペクトルを溶媒としてメタノールを用いた通常の方法により測定し、モル吸光係数を算出した。結果を表3に示す。この結果から本発明による化合物は、かなり強く紫外線を吸収する事が分る。

以下余白

表 3

化合物番号	$\lambda_{\text{max}}(\text{nm})$	モル吸光係数
1	248	2.11×10^4
	362	3.55×10^4
2	255	4.26×10^4
	400	3.63×10^4
	483	3.94×10^4
3	290	1.85×10^4
	404	5.14×10^4
4	258	3.13×10^4
	375	3.41×10^4
5	263	2.77×10^4
	370	4.13×10^4

本発明に係る化合物のグラム陽性菌及びグラム陰性菌に対する抗菌力は、日本化学療法学会標準法（日本化学療法学会誌；第29巻，76頁（1981））に準じた方法により測定した。

すなわち、グラム陽性菌及びグラム陰性菌については、Mueller-Hinton broth (Difco)

培地で培養後、同培地にて菌数を約 $10^6/\text{ml}$ に調整したものを接種用菌液とした。別に Mueller-Hinton Agar (Difco) 培地に、本化合物を2倍希釈で各濃度になるように加え、寒天平板培地を作成し、これに前記接種用菌液をニクローム線ループ（内径1mm前後）で2cm程度菌液塗抹した。以上のように各被検菌を塗抹した寒天平板培地を37°Cで18～20時間培養し、被検菌の発育を判定した。MIC値は完全に被検菌の発育が阻止された最低濃度をもつて決定した。

その結果、化合物2はバチラス・サブチリス (Bacillus subtilis) IFO 3134に対し MIC $50\mu\text{g}/\text{ml}$ 、化合物3はミクロコッカス・ルテアス (Micrococcus luteus) IFO 13867、バチラス・サブチリス (Bacillus subtilis) IFO 3134、スタフロコッカス・アウレウス (Staphylococcus aureus) IFO 12732に対し、それぞれMIC $6.25\mu\text{g}/\text{ml}$ 、 $25\mu\text{g}/\text{ml}$ 、 $25\mu\text{g}/\text{ml}$ 、および化合物5はクレブシーラ・ニューモニア

(Klebsiella pneumoniae) IFO 3512に対し、MIC $12.5\mu\text{g}/\text{ml}$ を示し、本発明に係る化合物はグラム陽性菌及び陰性菌に対して有用である事が分った。

急性毒性

ICR系雄性マウス（体重23～26g）を用い、1群6匹とした。化合物(1)～(5)を0.2%ツイーン80を含む2.5%アラビアゴム水溶液に懸濁したもの0.1ml/10g体重の割合で経口投与した。投与後2週間にわたり、一般症状を観察して死亡例/供試例数を求め、50%致死量LD₅₀ (mg/kg)を推定した。その結果、本発明の化合物(1)～(5)は500mg/kg投与でも死亡例が観察されず、化合物(1)～(5)のLD₅₀は500mg/kg以上であると推察され、低毒性であることがわかつた。

調剤および投与量

本発明に係るチロシンキナーゼ阻害剤、または抗菌剤としては経口、経腸または非経口投与による型剤のいずれをも選ぶことができる。具体的製剤としては錠剤、カプセル剤、細粒剤、シロップ

剤、坐薬、軟膏剤、注射剤等を挙げる事ができる。本発明に係る抗菌剤またはチロシンキナーゼ阻害剤の製剤の担体としては、経口、経腸、その他非経口的に投与するために適した有機または無機の固体または液体の、通常は不活性な薬学的担体材料が用いられる。具体的には、例えば結晶性セルロース、ゼラチン、乳糖、澱粉、ステアリン酸マグネシウム、タルク、植物性および動物性脂肪および油、ガム、ポリアルキレングリコールがある。製剤中の担体に対する本発明抗菌剤またはチロシンキナーゼ阻害剤の割合は0.2～100%の間で変化させることができる。又、本発明に係る抗菌剤またはチロシンキナーゼ阻害剤は、これと両立性の他の抗菌剤またはチロシンキナーゼ阻害剤その他の医薬を含むことができる。この場合、本発明の抗菌剤またはチロシンキナーゼ阻害剤がその製剤中の主成分でなくてもよいことはいうまでもない。

本発明に係る抗菌剤またはチロシンキナーゼ阻害剤は、一般に所望の作用が副作用を伴うことな

反応溶液をクロロホルム150mlで希釈し、水洗する。有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去する。得られる残渣をベンゼン-アセトン混合溶媒より再結晶すると、化合物1(1.62g、収率93%)が黄色針状晶として得られた。

実施例2 化合物2の合成

5,5'-[[(フエニルメチル)イミノ]ビス(メチレン)]ビス-3-エトキシ-4-ヒドロキシベンズアルデヒド(0.93g)、1-フエニル-3,5-ピラゾリジンジオン(0.7g)、および触媒量のビペリジンをベンゼン(70ml)-酢酸(0.5ml)の混合溶媒中に加え、ディーン・スターク型水分離装置を用いて脱水しながら5時間還流加熱する。冷後、析出結晶を沪取り、エタノールより再結晶すると、化合物2(0.94g、収率60%)が赤褐色針状晶として得られた。

実施例3 化合物3の合成

5,5'-[[(フエニルメチル)イミノ]ビス(メチレン)]ビス-3-エトキシ-4-ヒドロキシ

く達成される投与量で投与される。その具体的な値は医師の判断で決定されるべきであるが、一般に成人1日当たり10mg～10g、好ましくは20mg～5g程度で投与されるのが普通であろう。なお、本発明の抗菌剤またはチロシンキナーゼ阻害剤は有効成分として1mg～5g、好ましくは3mg～1gの単位の薬学的製剤として投与することができる。

(実施例)

次に本発明化合物の製造例を挙げて本発明を具体的に説明するが、これらの実施例は本発明を制限するものではない。

実施例1 化合物1の合成

5,5'-[[(フエニルメチル)イミノ]ビス(メチレン)]ビス-3-エトキシ-4-ヒドロキシベンズアルデヒド(1.35g)、α-シアノアセトアミド(0.5g)、および触媒量のビペリジンをベンゼン(70ml)-酢酸(0.5ml)の混合溶媒中に加え、ディーン・スターク型水分離装置を用いて脱水しながら3時間還流加熱する。冷後、

ベンズアルデヒド(8g)、ローダニン(4.6g)、および触媒量のビペリジンをベンゼン(200ml)-酢酸(0.5ml)の混合溶媒中に加え、ディーン・スターク型水分離装置を用いて脱水しながら5時間還流加熱する。冷後、析出結晶を沪取り、ベンゼン-アセトン混合溶媒より再結晶すると、化合物3(7.9g、収率66%)が黄色針状晶として得られた。

実施例4 化合物4の合成

5,5'-[[(フエニルメチル)イミノ]ビス(メチレン)]ビス-3-エトキシ-4-ヒドロキシベンズアルデヒド(0.93g)、オキシインドール(0.53g)、および触媒量のビペリジンをベンゼン(70ml)-酢酸(0.5ml)の混合溶媒中に加え、ディーン・スターク型水分離装置を用いて脱水しながら一晩還流加熱する。冷後、析出結晶を沪取り、エタノールより再結晶すると、化合物4(0.8g、収率22%)が淡黄色針状晶として得られた。

実施例5 化合物5の合成

化合物3(1g)およびベンジルアミン(0.65g)をエタノール(50ml)中に加え、一晩遅流加熱する。冷後、減圧下溶媒を留去する。得られる残渣をシリカゲルカラムクロマト(CHCl₃:MeOH=100:2)を用いて分離精製し、エタノールより再結晶すると、化合物5(0.23g、収率18%)が黄色針状晶として得られた。

特許出願人 鮎淵化学工業株式会社
代理人 弁理士 浅野真一

第1頁の続き

⑤Int.Cl. ⁴	識別記号	庁内整理番号
A 61 K 31/275	ADU	
31/40	ADZ	
31/415		7330-4C
31/425	AED	
C 07 D 209/34		7306-4C
231/36		7166-4C
277/26		7330-4C
277/42		7330-4C
C 08 K 5/17	CAB	
	KAY	A-6845-4J
C 12 N 9/99		8717-4B
// C 09 K 3/00	104	6683-4H
G 03 C 1/76		A-7915-2H